This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

	$\dot{\odot}$				
				107	
			120		
	1				
				R	
	D. d.				
4					
-					•

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

08-225352

(43) Date of publication of application: 03.09.1996

(51)Int.CI.

C04B 24/26 C08F220/06 C08F222/02 C08F290/06 // C04B103:32

CO4B103:48

(21)Application number: 07-033397

(71)Applicant: KAO CORP

(22)Date of filing:

22.02.1995

(72)Inventor: YAMATO FUJIO

KONO YOSHINAO KITAGAWA KAZUE

(54) CONCRETE ADMIXTURE

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a concrete admixture containing the copolymer of plural specific monomers as an essential component and excellent in flowability, dispersibility and pore holdability.

CONSTITUTION: The concrete admixture contains the copolymer of (A) a monomer of formula I (R1 and R2 are H, CH3; m1 is 0–2; AO is 2–3C oxyalkylene; X is H, a 1–3C alkyl; n is a positive integer of 100–110 on the average) with (B) one or more monomers selected from compounds of formulas II and III [R3–R5 are R1, (CH2) m2COOM2; R6 is R1; M1, M2 and Y are 11, an alkali(ne earth) metal, ammonium, a (substituted)alkylammonium; m2 is m1]as an essential component. The components A and B are preferably copolymerized in an A/B molar ratio of 2/98 to 50/50, and the weight–average mol. wt. of the copolymer is preferably 3000–1000000.

$$\begin{array}{ccc}
R_1 & R_2 \\
CE & C
\end{array}$$

(0H2)_10D0(A0)_X

$$R_3$$

$$CH_2 = C + CH_2 - SO_2Y$$

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision

(19)日本国特許庁(JP)

(12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-225352

(43)公開日 平成8年(1996)9月3日

(51) Int. Cl. 6	識別記号	庁内整理番号	FI					技術表示箇所
C04B 24/26			C04B	24/26			F	
							Α	
							Н	
C08F220/06	MLP	8619-4J	C08F2	20/06		MLP		
222/02			222/02					
		審査請求	未請求	請求	項の数3	OL	(全7頁)	最終頁に続く
 (21)出願番号	特願平7-33397		(71)出	顏人	0000009	918		
					花王株式	式会社		
(22) 出願日	平成7年(1995)2	月22日	1.		東京都中	中央区日	本橋茅場町	1 丁目14番10号
			(72)発	明者	倭 富	士桜		
					和歌山!	具和歌山	市江南129-	4
			(72)発	明者	光野	良直		
	•						市湊紺屋町	1 - 4
			(72)発	明者	北川 和	和重		
		•			和歌山」	具和歌山	市粟427-1	
			(74)代	理人	弁理士	古谷	馨 (外3/	名)
	*							

(54) 【発明の名称】コンクリート混和剤

(57)【要約】

【構成】 炭素数2~3のオキシアルキレン基 100~11 0 モルを導入したポリアルキレングリコールモノエステル系単量体(a) とアクリル酸系単量体、不飽和ジカルボン酸系単量体及びアリルスルホン酸系単量体の中から選ばれる1種以上の単量体(b) とを重合して得られる共重合体を必須成分とするコンクリート混和剤。

【効果】 長時間にわたり気泡量の変化が少ないことから、コンクリートの品質管理が容易となり、耐久性の確保と作業性が容易なコンクリートを製造することが可能となる。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記の一般式(A) で表される単量体(a) と下記の一般式(B)及び(C) で表される化合物の中から 選ばれる1種以上の単量体(b) とを重合して得られる共 重合体を必須成分とするコンクリート混和剤であり、一 般式(A) 中の(A0)。のnが平均で 100~110 の正数であ ることを特徴とするコンクリート混和剤。

【化1】

一般式(A)

(式中、R₃~R₆ : 水素、メチル基または(CH₂)_{1,2}COOM₂

: 水素またはメチル基

M1, M2, Y:水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、ア ンモニウム、アルキルアンモニウムまたは置換アルキル アンモニウム

:0~2の正数

を表す。)

【請求項2】 共重合体を構成する単量体(a) 、単量体 (b) の反応単位が、単量体(a) /単量体(b) = 2 /98~ 和剤。

【請求項3】 共重合体を構成する単量体(a) 、単量体 (b) の反応単位が、単量体(a) /単量体(b) =10/90~ 30/70 (モル比) である請求項1記載のコンクリート混 和剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はコンクリート混和剤に関 する。更に詳しくは、セメントペースト、モルタル及び コンクリート等の水硬性組成物の流動性及び気泡保持性 40 に優れた効果を発現するコンクリート混和剤に関するも のである。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】近年、 コンクリート混和剤の機能として流動性の他に気泡の保 持性が要求される。その理由は、コンクリート中に4% 程度の気泡を連行することで凍害に対する耐久性の改善 や気泡を連行することで作業性の改善が可能となるため である。しかし、従来の混和剤を用いてAE剤(気泡連 行剤) や消泡剤を助剤として4%程度に調整した場合、

(式中、R₁, R₂:水素またはメチル基

:0~2の正数 m₁

: 炭素数2~3のオキシアルキレン基 :水素または炭素数1~3のアルキル基

を表す。) 【化2】

一般式(C)

$$R_{s}$$
 $CH_{z} = C - CH_{z} - SO_{s}Y$

コンクリートの製造時4%程度に調整しても現場までの 運搬や施工に至る間に気泡量の変動が大きく、一定の気 泡量に保持することが困難となっている。その結果、経 時的に消泡や増泡をきたすことから、気泡量が低下する と凍害に対する耐久性を満足できず、またコンクリート の可塑性が低下して作業性が悪くなる。一方、気泡量が 増加すると最終的な強度が低下して設計どおりの強度が 発現しない等の問題が生じる。

【0003】例えば、既知の混和剤であるナフタレンス 50/50 (モル比) である請求項1記載のコンクリート混 30 ルホン酸ホルムアルデヒド縮合物 (以下、ナフタレン系 と称す)、メラミンスルホン酸ホルムアルデヒド縮合物 (以下、メラミン系と称す) 等は、時間的に消泡作用が 大きく、またポリカルボン酸塩(以下ポリカルボン酸系 と称す)は増泡性が大きいという欠点がある。

【0004】近年、優れた流動性を発現するポリカルボ ン酸系の開発により、低添加量で分散性を得ることが可 能となり、気泡保持性が改善されつつある。例えば、不 飽和結合を有するポリアルキレングリコールモノエステ ル系単量体とアクリル酸系及び/又は不飽和ジカルボン 酸系単量体との共重合物類(特公昭59-18338、特公平2-78978 、特公平2-7898、特公平2-7901、特公平2-11542 、特開平3-75252 、特開昭59-162163 号公報)等の水 溶性ビニル共重合体が挙げられる。

【0005】しかしながら、これらのオキシアルキレン 基を持つポリカルボン酸系に於いても気泡保持性につい ては解決されておらず、コンクリートの製造から輸送・ 打設間の品質管理に苦慮しているのが現状である。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、高分散性 50 を保ち且つ気泡保持性に優れたコンクリート混和剤を得

3

るために、鋭意検討の結果、オキシアルキレン基の鎖長 と吸着基及び重合体骨格等から分子設計を試み、ある特 定領域のオキシアルキレン基の鎖長と特定の共重合組成 比を持つ水溶性ビニル共重合体が気泡保持性に極めて優 れることを見出し、本発明を完成するに至った。

【 0 0 0 7 】即ち、本発明は、下記の一般式(A) で表される単量体(a) と下記の一般式(B)及び(C) で表される 【 化合物の中から選ばれる 1 種以上の単量体(b) とを重合 して得られる共重合体を必須成分とするコンクリート混 AO 和剤であり、一般式(A) 中の(AO)。のnが平均で 100~ 10 X 110 の正数であることを特徴とするコンクリート混和剤 を に関する。 【

【0008】 【化3】

一般式(B)

【0011】(式中、R₃~R₅ : 水素、メチル基または (CH₂)_{■2} COOM₂

Re: : 水素またはメチル基

M₁, M₂, Y : 水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム、アルキルアンモニウムまたは置換アルキルアンモニウム

m₂ : 0~2の正数

を表す。)。

【0012】従来の、オキシアルキレン基を有するポリカルボン酸系(前述の共重合物に関する公報に記載のもの)のオキシアルキレン基はエチレンオキシド又は/及びプロピレンオキシドではあるが、そのモル数が2~100モルと限定されている。また実施例に於いてはエチレンオキシドの23モル付加が上限(特公昭59-18338号)であり、付加モル数の大きいものについては何ら言及されていない。

【0013】本発明者らの気泡保持性の検討結果では少なくとも1種の単量体中のオキシアルキレン基の鎖長は い酸及びクロトン酸、並びにこれらのこれらのアルカリ 平均で単量体1モルに対して付加モル数 100~110 の長 鎖領域であり、また共重合体組成比も特定領域である場 40 塩及び置換アミン塩が挙げられる。また、不飽和ジカル 合において優れた性能が発現される。 ボン酸系単量体として、無水マレイン酸、マレイン酸、

【0014】即ち、オキシアルキレン基の付加モル数が 平均で 100~110 の範囲が気泡量の変動が殆どなく、気 泡保持性に極めて優れるものである。

【0015】オキシアルキレン基の付加モル数が 100未満では増泡性の傾向が、 110を超えると消泡性の傾向が 出て好ましくない。

【0016】本発明における共重合体において、一般式 (A) で表される単量体(a) としては、メトキシポリエチレングリコール、メトキシポリエチレンポリプロピレン 50

一般式(A)

$$\begin{array}{ccc}
R_1 & R_2 \\
CH = C \\
(CH_2)_{m,1}COO(AO)_{n}X
\end{array}$$

【0009】(式中、R1, R2:水素またはメチル基

m : 0~2の正数

AO : 炭素数 2 ~ 3 のオキシアルキレン基
X : 水素または炭素数 1 ~ 3 のアルキル基

を表す。) 【0010】 【化4】

一般式(C)

$$\begin{array}{c}
R_{6} \\
CH_{2} = C - CH_{2} - SO_{3}Y
\end{array}$$

グリコール、エトキシポリエチレングリコール、エトキシポリエチレンポリプロピレングリコール、プロポキシポリエチレンポリプロピレングリコール、プロポキシポリエチレンポリプロピレングリコール等の片末端アルキル封鎖ポリアルキレングリコールとアクリル酸、メタクリル酸又は脂肪酸の脱水素(酸化)反応物とのエステル化物やアクリル酸、メタクリル酸又は脂肪酸の脱水素(酸化)反応物へのエチレンオキシド、プロピレンオキシド付加物が用いられる。ポリアルキレングリコールの付加モル数が50~150であり、エチレンオキシド、プロピレンオキシドの両付加物についてはランダム付加、ブロック付加、交互付加等のいずれでも用いることができる。ポリアルキレングリコールの付加モル数が100未満の場合は気泡性が増加傾向になり、110を超えると気泡量が低下傾向になる。

【0017】また、一般式(B) で示される単量体としては、アクリル酸系単量体として、アクリル酸、メタクリル酸及びクロトン酸、並びにこれらのこれらのアルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウム塩、アミン塩及び置換アミン塩が挙げられる。また、不飽和ジカルボン酸系単量体として、無水マレイン酸、マレイン酸、無水イタコン酸、イタコン酸、無水シトラコン酸、シトラコン酸及びフマル酸、並びにこれらのアルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウム塩、アミン塩及び置換アミン塩が挙げられる。

【0018】また、一般式(C) で表される化合物としては、アリルスルホン酸及びメタリルスルホン酸、並びにこれらのアルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウム塩、アミン塩及び置換アミン塩が挙げられる。

【0019】本発明における共重合体を構成する単量体

(a) 、単量体(b) の反応単位が、単量体(a) /単量体

(b) = 2/98~50/50 (モル比) の範囲が気泡保持性に 優れる。さらに、共重合体を構成する単量体(a)、単量 体(b) の反応単位が、単量体(a) /単量体(b) =10/90 ~30/70 (モル比) の範囲が特に気泡保持性に優れる。 2/98未満や、50/50を超える場合は気泡保持性が低下 して好ましくない。

【0020】本発明における共重合体の製造法は公知の 方法で製造することができる。例えば、特開昭59-16216 3 、特公平2-11542 、特公平2-7901、特公平2-7897号公 10 報等の溶媒重合法が挙げられる。

【0021】溶媒重合法において用いる溶剤としては、 水、メチルアルコール、エチルアルコール、イソプロピ ルアルコール、ベンゼン、トルエン、キシレン、シクロ ヘキサン、n-ヘキサン、脂肪族炭化水素、酢酸エチ ル、アセトン、メチルエチルケトン等が挙げられる。取 扱と反応設備から考慮すると水および炭素数1~4のア ルコールが好ましい。

【0022】水系の溶媒重合には、アンモニウム又はア ルカリ金属の過硫酸塩あるいは過酸化水素等の水溶性の 20 重合開始剤が使用される。水系以外の溶媒重合にはベン ゾイルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド等が重合 開始剤として使用される。

【0023】また、重合開始剤と併用して、促進剤とし て亜硫酸水素ナトリウムやメルカプトエタノールやアミ ン化合物を使用することも可能であり、これら重合開始 剤あるいは促進剤を適宜選択して用いることができる。

【0024】本発明における共重合体の重量平均分子量 (ゲルパーミエーションクロマトグラフィー法/ポリス チレンスルホン酸ナトリウム換算)は 3,000~1,000,00 0 の範囲が良く、 5,000~100,000 がより好ましい。分 子量が大きすぎると分散性が低下し、また分子量が小さ すぎるとスランプ保持性が低下傾向を示す。

【0025】さらに本発明における共重合体は、本発明 の効果を損なわない範囲内で他の共重合可能な単量体と 反応させてもよい。例えば、アクリロニトリル、アクリ ル酸エステル、アクリルアミド、メタクリルアミド、ス チレン、スチレンスルホン酸等が挙げられる。

【0026】本発明のコンクリート混和剤をコンクリー トに添加する場合、所定の気泡量を調整するために気泡 40 連行剤や消泡剤を助剤とする公知の処方で行うものであ

【0027】本発明のコンクリート混和剤のコンクリー トへの添加量はセメントに対して固形分で0.02~1.0 重 量%が好ましく、0.05~0.5 重量%がより好ましい。

【0028】なお、本発明のコンクリート混和剤は公知 の添加剤(材)と併用することができる。例えば、AE 剤、AE減水剤、流動化剤、高性能減水剤、遅延剤、早 強剤、促進剤、起泡剤、発泡剤、消泡剤、増粘剤、防水 剤、防泡剤や珪砂、高炉スラグ、フライアッシュ、シリ 50 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-2

カヒューム等が挙げられる。

【0029】さらに、本発明のコンクリート混和剤は水 硬性のセメント類を組成とするセメントペーストやモル タル、コンクリート等に添加するものであり、その内容 について限定されるものではない。

[0030]

【実施例】以下、本発明を具体的に説明するが、本発明 はこれらの実施例に限定されるものではない。尚、以下 の例における「%」は、「重量%」である。

【0031】また、実施例中で示す縮合物あるいは共重 合体の平均分子量はゲルパーミエーションクロマトグラ フィー法/ポリスチレンスルホン酸ナトリウム換算によ る分子量から求めたものである。

【0032】本発明の重合に使用した単量体(a) の内容 と記号を以下に示す。但し、EOはエチレンオキシド、PO はプロピレンオキシドを表す。

【0033】A-1:メタノールEO/メタクリル酸モノ エステル(EO付加モル数=105)

A-2:メタノールEO/アクリル酸モノエステル(EO付 加モル数=106).

A-3:メタノールEO・POブロック付加物/メタクリル 酸モノエスラル(PO付加モル数=3、EO付加モル数=9 9)

A-4:メタノールPO・EOブロック付加物/アクリル酸 モノエステル (EO付加モル数=103 、PO付加モル数= 5)

A-5:アクリル酸EO付加物(EO付加モル数=105)

A-6:メタノールEO/メタクリル酸モノエステル(EO 付加モル数=104)

A-7 (比較):メタノールEO/メタクリル酸モノエステ ル (EO付加モル数=95)

A-8 (比較):メタノールEO/メタクリル酸モノエステ ル (EO付加モル数=115)。

【0034】以下に共重合体の製造例を示す。

製造例1 (混和剤の記号C-1)

攪拌機付き反応容器に水10モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。 A-1 0.045 モルとアクリル酸 0.055モル (モル比=45/5 5)、水8モルを混合溶解したものと20%過硫酸アンモ ニウム水溶液0.01モル、及び2ーメルカプトエタノール 4gの3者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下 する。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30 分かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟 成後95℃に昇温して、35%過酸化水素12gを1時間かけ て滴下し、2時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終了

【0035】製造例2(混和剤の記号C-2)

攪拌機付き反応容器に水15モルを仕込み、攪拌しながら

後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子

量32,000の共重合体を得た。

0.04モルとメタクリル酸 0.060モル (モル比=40/6 0)、水8モルを混合溶解したものと20%過硫酸アンモニウム水溶液0.01モル、及び2ーメルカプトエタノール3gの3者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下する。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分かけて滴下し、1時間同温度 (75℃) で熟成する。熟成後95℃に昇温して、35%過酸化水素9gを1時間かけて滴下し、2時間同温度 (95℃) で熟成する。熟成終了後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子量44,000の共重合体を得た。

【0036】製造例3(混和剤の記号C-3) 攪拌機付き反応容器に水6モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃迄昇温した。A-3 0.030モル、メタクリル酸0.070 モル(モル比=30/7 0)、水5.5モルを混合溶解したものと20%過硫酸アン モニウム水溶液0.01モル、及び2ーメルカプトエタノー ル3gの3者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴 下する。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを 30分かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。 熟成後95℃に昇温して、35%過酸化水素9gを1時間か 20 けて滴下し、2時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終 了後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分 子量48,000の共重合体を得た。

【0037】製造例4(混和剤の記号C-4) 攪拌機付き反応容器に水6モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-4 0.03モルとメタクリル酸0.07モル(モル比=30/7 の)、水5.5モルを混合溶解したものと20%過硫酸アン モニウム水溶液0.01モル、及び2ーメルカプトエタノー ル3gの3者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴 下する。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを 30分かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。 熟成後95℃に昇温して、35%過酸化水素9gを1時間かけて滴下し、2時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終 了後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分 子量64,000の共重合体を得た。

【0038】製造例5(混和剤の記号C-5) 攪拌機付き反応容器に水6モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で95℃まで昇温した。A-5 0.02モルとマレイン酸モノナトリウム塩0.08モル(モ 40 ル比=20/80)、90℃温水6モルを混合溶解したものと 20%過硫酸アンモニウム水溶液0.01モル、及び2ーメル カプトエタノール3gの3者をそれぞれ同時に反応系に 2時間かけて滴下する。次に20%過硫酸アンモニウム水 溶液0.03モルを30分かけて滴下し、1時間同温度(95 ℃)で熟成する。熟成後95℃で35%過酸化水素9gを1 時間かけて滴下し、2時間同温度(95℃)で熟成する。 熟成終了後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中 和、分子量42,000の共重合体を得た。

【0039】製造例6(混和剤の記号C-6)

攪拌機付き反応容器に水 5 モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-6 0.02モル、アクリル酸0.07モル、メタリルスルホン酸 ナトリウム0.01モル(モル比=20/70/10)、水 6.5モ ルを混合溶解したものと20%過硫酸アンモニウム水溶液 0.01モル、及び2ーメルカプトエタノール4gの3者を それぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下する。次に20 %過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分かけて滴下 し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成後95℃に昇 温して、35%過酸化水素12gを1時間かけて滴下し、2 時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終7後、48%水酸 化ナトリウム 0.6モルを加えて中和、分子量15,000の共 重合体を得た。

8

【0040】製造例7(混和剤の記号C-7) 攪拌機付き反応容器に水8モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-6 0.03モルとメタクリル酸0.97モル(モル比=3/97) 、水8モルを混合溶解したものと20%過硫酸アンモニ ウム水溶液0.01モル、及び2ーメルカプトエタノール3 gの3者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下す る。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分 かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成 後95℃に昇温して、35%過酸化水素9gを1時間かけて 滴下し、2時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終了 後、48%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子 量20,000の共重合体を得た。

【0041】製造例8(混和剤の記号C-8) 攪拌機付き反応容器に水8モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-7 0.2モルとアクリル酸 0.8モル(モル比=20/80)、水 8モルを混合溶解したものと20%過硫酸アンモニウム水 溶液0.01モル、及び2-メルカプトエタノール3gの3 者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下する。次 に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分かけて 滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成後95℃ に昇温して、35%過酸化水素10gを1時間かけて滴下 し、2時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終7後、48 %水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子量18,0 00の共重合体を得た。

40 【0042】製造例9(混和剤の記号C-9) 攪拌機付き反応容器に水8モルを仕込み、攪拌しながら 窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。A-8 0.02 モルとアクリル酸0.08モル(モル比=20/80)、 水8モルを混合溶解したものと20%過硫酸アンモニウム 水溶液0.01モル、及び2ーメルカプトエタノール3gの 3者をそれぞれ同時に反応系に2時間かけて滴下する。 次に20%過硫酸アンモニウム水溶液0.03モルを30分かけ て滴下し、1時間同温度(75℃)で熟成する。熟成後95 ℃に昇温して、35%過酸化水素10gを1時間かけて滴下 し、2時間同温度(95℃)で熟成する。熟成終了後、48

10

%水酸化ナトリウム 0.7モルを加えて中和、分子量31,0 00の共重合体を得た。

【0043】共重合体の比較重合物の他に、実施例に使用した比較混和剤の内容と記号を以下に示す。

混和剤の記号NS: ナフタレン系混和剤 (マイテイ150; 花王(株)製)

混和剤の記号MS:メラミン系混和剤(マイテイ150V-2;花王(株)製)。

【0044】〈コンクリート混和剤としての評価〉コンクリートの配合条件を表1に示す。

[0045]

【表1】

コンクリート配合と使用材料

w/c	s/a	ì	t (kg/m	ı³)	
(%)	(%)	С	w	S	G
55. 0	47.0	313	172	853	974

使用材料

W:水道水

C:中央普通ポルトランドセメント

比重=3.16

S : 紀の川産川砂 比重=2.56

G : 宝塚産砕石 比重=2.62

s/a:砂/砂+砂利(容積率)

【0046】コンクリートの製造は、表1に示すコンクリート配合により、材料と混和剤を傾胴ミキサーで25rpm×3分間混練りして調整した。初期流動性(スランプ値)は、初級スランプ値が20±1cmになるように本発明及び比較混和剤の添加量で調整した。又、初期空気量は4±0.5%になるように気泡連行剤(ビンゾール:山宗化学社製)と消泡剤(アンチフォームE-20;花王(株)製)で調整し、測定後、さらに4rpmで60分間回転させ、90分までの気泡量(%)を測定した。流動性(スランプ値)の測定法・IIS-A1101 法に上

10 流動性 (スランプ値) の測定法; JIS-A1101 法による。

気泡量の測定法; JIS-A1128 法による。 測定結果を表2に示す。

【0047】 【表2】

Z	海布和2020年	添加量*1	スランプ 値	空	気 量	(%)
分	混和剤記号	(%)	(cm)	直後	60分後	90分後
	C - 1	0. 16	20.4	4.0	4.1	4.0
	C - 2	0. 15	20.3	4. 1	4.1	4.0
本発明品	C — 3	0. 15	20. 5	4. 1	4.0	4. 1
	C - 4	0. 14	20. 2	4. 2	4. 3	4.2
	C - 5	0. 15	20. 5	4.0	4. 1	4.0
	C - 6	0. 16	20. 2	4.1	4. 1	4.1
	C - 7	0. 16	20.3	4. 2	4.0	4. 1
比較品	C - 8	0. 24	20. 1	4.0	4.4	5. 3
	Ç — 9	0.21	20. 2	4.1	3. 8	3. 0
	NS	0. 56	20. 5	4. 1	3. 0	2. 5
	M S	0. 61	20. 2	4.0	3. 0	2.7

【0048】〈評価結果〉表2で明らかなように、本発明のコンクリート混和剤は比較品に比べて流動性に優れ、気泡の低下が少ない。従って、本発明のコンクリート混和剤をセメント組成物に添加すれば、長時間にわた

り気泡量の変化が少ないことから、コンクリートの品質 管理が容易となり、耐久性の確保と作業性が容易なコン クリートを製造することが可能となる。 フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号 庁内整理番号

MRS

FΙ

技術表示箇所

C 0 8 F 290/06 // C 0 4 B 103:32

103:48

C O 8 F 290/06

MRS

